Iones más comunes utilizados en nomenclatura.		
Cationes		Aniones
Li (litio) Na (sodio) K (potasio) Rb (rubidio) Cs (cesio) Ag (plata) **H (hidrógeno)** **NH^+(amonio)** → **1+** Ca (calcio) Sr (estroncio) Ba (bario) Zn (cinc) Cd (cadmio) → **2+** **(el H y el NH_4^+no son metales , pero se comportan como cationes)**	Fe(hierro) Co(cobalto) Ni(níquel) → **2+, 3+** Cu(cobre) Hg (mercurio) → **1+, 2+** Pb(plomo) Pd(paladio) Pt(platino) Sn(estaño) → **2+, 4+** Al (aluminio) → **3+** Au (oro) → **1+,3+** Cr (cromo) → **2+,3+,6+**	O(oxígeno) → **2-** B(boro) → **3-** C (carbono) → **2-,4-** P (fósforo) → **3-,4-,5-** S (azufre) → **2-,4-,6-** F (flúor) → **1-** N(nitrógeno) → **3-,5-** Cl(cloro) Br (bromo) I (iodo) → **1-,3-,5-,7-** (Cianuro) CN^-
Para los iones de Cu, Au , Fe, Pb y S se utilizan las raíces latinas cuprum, aurum, ferrum plumbum y sulfur		

Óxido	Hipo raíz del metal oso raíz del metal oso raíz del metal ico → cationes con 2 números de oxidación	→ Cationes con 3 números de oxidación

mono	1
di	2
tri	3
tetra	4
penta	5
hexa	6
hepta	7